2025年4月17日　高3　スタンダードレベル化学　～理論編～

動画　板書
第2講　チャプター3
5

誤　<u>$x=20$（mol）</u>
↓
正　<u>$x=20$（mL）</u>

動画　板書
第14講　チャプター3
2　問3

誤　$n=\dfrac{1.01\times10^{5}\times1.6\times10^{-3}}{8.31\times10^{3}\times303}=1.28\times10^{-3}$
↓
正　$n=\dfrac{1.01\times10^{5}\times1.6\times10^{-3}}{8.31\times10^{3}\times303}\times\dfrac{1000}{50}=1.28\times10^{-3}$

動画　板書
第17講　チャプター2
2　問1

誤　<u>$x=1.12$(L)</u>
↓
正　<u>$x=1120$(mL)$=1.12$(L)</u>

動画　板書
第17講　チャプター3
(5)　二段滴定

誤　$NaOH + HCl \longrightarrow NaOH + H_2O$
↓
正　$NaOH + HCl \longrightarrow NaCl + H_2O$

動画　板書
第21講　チャプター2
分極の図（左）

誤　<u>He</u>
↓
正　<u>H_2</u>

2022 年度からの学習指導要領において用語の変更があり，本テキストにおいても以下の修正を行いました。

・標準状態 → 標準状態（0℃，1.013 × 10^5 Pa）

具体的な修正箇所は以下になります。

テキスト　8 ページ

第 14 講　16 行目

1 (1)(ii)

誤　標準状態に換算したもので表すのが一般的である。

↓

正　標準状態（0℃，1.013 × 10^5 Pa）に換算したもので表すのが一般的である。

テキスト　11 ページ

第 14 講　演習問題　28 行目

3

誤　水 1L に溶解する N_2 は標準状態に換算すると何 mL か。

↓

正　水 1L に溶解する N_2 は標準状態（0℃，1.013 × 10^5 Pa）に換算すると何 mL か。

解答　3 ページ

第 14 講　6 行目

3

誤　標準状態での体積

↓

正　標準状態（0℃，1.013 × 10^5 Pa）での体積

テキスト　29 ページ

第 17 講　演習問題　30 行目

3

誤　アンモニアの体積は標準状態で何 L かを求め，……

↓

正　アンモニアの体積は標準状態（0℃，1.013 × 10^5 Pa）で何 L かを求め，……

テキスト　57 ページ

第 22 講　演習問題　11 行目

2

誤　なお，標準状態で水素 1mol の体積を 22.4L，……

↓

正　なお，標準状態（0℃，1.013 × 10^5 Pa）で水素 1mol の体積を 22.4L，……

第 22 講　演習問題　20 行目

2

誤　必要な水素の量は標準状態で何 mL かを求めなさい。

↓

正　必要な水素の量は標準状態(0℃，1.013 × 10^5 Pa)で何 mL かを求めなさい。

テキスト　62 ページ

第 23 講　演習問題　11 行目

2

誤　気体の場合は標準状態における体積(L 単位)で答えよ。

↓

正　気体の場合は標準状態(0℃，1.013 × 10^5 Pa)における体積(L 単位)で答えよ。

テキスト　63 ページ

第 23 講　演習問題　21 行目

4

誤　図の電極②から標準状態で 0.920L の気体が発生した。

↓

正　図の電極②から標準状態(0℃，1.013 × 10^5 Pa)で 0.920L の気体が発生した。

テキスト　65 ページ

第 23 講　確認テスト　8 行目

1

誤　電極 D から発生した気体は標準状態で 1.12L であった。

↓

正　電極 D から発生した気体は標準状態(0℃，1.013 × 10^5 Pa)で 1.12L であった。